**Résultats expérimentaux**

Voici les résultats expérimentaux nécessaires à la rédaction de vos comptes rendus. (TPN°1 et Tp N°2)

**TPN°1. Détermination de la dureté de l’eau par complexométrie**

1. **Dosage de l'eau minérale**

La solution contenue dans l’erlenmeyer de couleur **Violette** au départ est devenue de couleur **Bleu**  après avoir versé $V\_{e1}$ …**35 ml** de solution d’EDTA.

 $V\_{e1}$ …**35 ml est la valeur moyenne des volumes de trois essais effectués** ( 34,9, 35,1,35)

1. **Dosage de l'eau de robinet:**
* Le volume correspondant à l’équivalence lors du dosage de l’eau de robinet avec l’ EDTA est :
* $V\_{e2}$ **= 54 ml**

**Tp N°2.Titrage par conductimétrie**

1. **Dosage de HCl**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| $V\_{b}$(ml) | 0 | 2 | 4 | 6 | 8 | 10 | 12 | 14 | 16 | 18 | 20 | 22 | 24 | 26 |
| σ (mS$cm^{-1})$ | 6,7 | 6,25 | 5,59 | 4 ,93 | 4,66 | 4,18 | 4,02 | 3,47 | 3,12 | 2,75 | 2,5 | 2 | 1,82 | 1,97 |
| $V\_{b}$(ml) | 28 | 30 | 32 | 34 | 36 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| σ (mS$cm^{-1})$ | 2,14 | 2,26 | 2,69 | 2,86 | 3,05 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |

1. **Dosage de l'acide acétique**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| $V\_{b}$(ml) | 0 | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 |
| σ (mS$cm^{-1})$ | 0,65 | 0,89 | 1,25 | 1 ,43 | 1,60 | 1,90 | 2,10 | 2,26 | 2,35 | 2,46 | 2,54 | 2,63 | 2,73 | 2,87 |
| $V\_{b}$(ml) | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 | 21 | 22 | 23 | 24 | 25 | 26 | 27 |
| σ (mS$cm^{-1})$ | 3,0 | 3,1 | 3,21 | 3,32 | 3,43 | 3,52 | 3,82 | 3,78 | 4,2 | 4,47 | 4,81 | 5,14 | 5,42 | 5,74 |
| $V\_{b}$(ml) | 28 | 29 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| σ (mS$cm^{-1})$ | 6,08 | 6,31 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |